

Aus dem Pharmakologischen Institut
der Universität Marburg.
(Direktor: Prof. Dr. M. Baur)

Ein Beitrag zum Wirkungsmechanismus der Lokalanästhetica VIII.

Untersuchungen
an einer Reihe von Carbaminsäureestern.

Inaugural-Dissertation

zur

Erlangung der Doktormwürde

in der gesamten Medizin

der Hohen Medizinischen Fakultät

der Philipps-Universität Marburg

vorgelegt von

Günter Steffen

Medizinalpraktikant aus Weidenau/Sieg.



— Marburg 1935 —

Buchdruckerei A. Zettl. Marburg-L.

Angenommen von der Medizinischen Fakultät Marburg
am 13. Februar 1935

Referent: Prof. Dr. M. Baur.

Gedruckt mit Genehmigung der Fakultät.



Meinen lieben Anverwandten in Dankbarkeit
gewidmet.



Digitized by the Internet Archive
in 2026

In ihren Versuchen an der Traube'schen Zelle hatten Anselmino ¹⁾ und Collander ²⁾ eine gesetzmäßige Beziehung zwischen Hemmungswirkung und Molekulargewicht feststellen wollen. Da es sich bei dieser Hemmungswirkung um eine Porenwirkung im Sinne der Adsorption handeln sollte, führte das notwendigerweise zur Annahme, daß Stoffe mit größerem Molekularvolumen schwerer die Wand passieren und insgesamt schwächer wirken müßten als solche von kleineren Molekularvolumen. Brock ³⁾ jedoch konnte trotz vieler Experimente diese Beziehung zwischen Molekulargewicht und Wirkung bei unseren gebräuchlichsten Anaesthetica nicht mit Sicherheit nachweisen. Auch Kock ⁴⁾, der die Versuchsbedingungen weitgehend besserte, kam zu dem Ergebnis, daß eine einwandfreie Abhängigkeit des zeitlichen Beginns und der Stärke der Hemmung von der Größe des Molekulargewichtes nicht bestehe.

Da bei all diesen Versuchen die geprüften Substanzen chemisch sehr stark differierten, waren sie im Grunde genommen schlecht zu vergleichen. Köndgen ⁵⁾ nahm daher zu seinen Experimenten, die er ebenfalls an der Traube'schen Zelle ausführte, einige chemisch sehr eng verwandte Lokalanaesthetica aus der Reihe der Carbaminsäureester. Er konnte aber ebenfalls keine Beziehung zwischen Hemmungsbeginn, Stärke der Hemmung einerseits und Größe des Molekulargewichts andererseits finden.

Auf Veranlassung von Prof. Baur untersuchte ich in Fortsetzung der bisherigen Arbeiten über den Wirkungsmechanismus der Lokalanaesthetica dieselben Substanzen in ihrer Wirkung am isolierten Nerv-Muskelpräparat und verglich die Wirkung mit der Größe der Molekulargewichte.

Bei den Substanzen handelt es sich um stark anaesthetisch wirkende Carbaminsäureester, die durch die Liebeshwürdigkeit der J. G. Farben dem Pharmakologischen Institut zur Verfügung standen. — Die untersuchten Verbindungen differieren nur in ihren Seitenketten, sind also chemisch sehr nahe verwandt. Sie zeigen in der Größe der Molekulargewichte recht große Schwankungen und sind somit ausgezeichnet zu vergleichen.

Die Substanzen sind:

Substanzen	chem. Formel	Molekulargewicht ohne HCl
1. Methylphenylcarbaminsäureester d. Diaethylaminoäthanol- β -Chlorhydrat od. Diaethylaminoäthanolphenylmethylurethan- β -Chlorhydrat.	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3\text{NCO}\cdot\text{OC}_2\text{H}_4\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{HCl}$	250
2. Homobenzylcarbaminsäureester d. Diäthylaminoäthanol- β -phenyläthylcarbaminsäureesters.	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NHCO}\cdot\text{OC}_2\text{H}_4\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{HCl}$	264
3. Diaethylaminoäthanol- p -äthoxyphenylcarbaminsäureester- β -Chlorhydrat.	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{O}\cdot\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_6\text{H}_4\text{NHCO} / \text{HCl}$	304
4. p -Carboxäthylphenylcarbaminsäureester d. Diaethylaminoäthanol- β -Chlorhydrat.	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OCOC}_6\text{H}_4\text{NHCO}\cdot\text{OC}_2\text{H}_4\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{HCl}$	308
5. Ekgoninmethylesterphenylurethan- β -Chlorhydrat, ein Cocain, in dem anstelle des Benzoylrestes der Phenylurethanrest $\text{OCONHC}_6\text{H}_5$ enthalten ist.	$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH} \cdot \text{COOCH}_3 \\ \quad \\ \text{NCH}_3 \quad \text{CH} \cdot \text{OCO NHC}_6\text{H}_5 \\ \text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2 \end{array}$	318
6. Carboxäthyl- p -aminophenylcarbaminsäurediäthylaminoäthylester- β -Chlorhydrat	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OCONHC}_6\text{H}_4\text{NHCO}\cdot\text{OC}_2\text{H}_4\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{HCl}$	319

Versuchsanordnung.

Die Versuchsanordnung war die übliche. Unter Erhaltung des Unterschenkels wurde der Ischiadicus einer Esculenta präpariert und in die zu prüfende Lösung getaucht. Die Lösung befand sich in kleinen 10 ccm fassenden Glaszylindern, die um ein Glasbänkchen gruppiert waren, auf dem die Unterschenkel lagen. Um das Prinzip der feuchten Kammer zu wahren, ruhte das Ganze auf einem mit Ringerlösung gespülten Teller unter einer Glasglocke. In bestimmten Zeitabständen — meist alle halbe bis zwei Stunden — wurde die Abnahme der Erregbarkeit mittels eines Schlitteninduktors festgestellt und tabellarisch aufgezeichnet. Der größte Rollenabstand dieses Schlitteninduktors betrug 44 cm. Die Anfangserregbarkeit der Nerven war nicht gleich. Da ich aber zur Feststellung des Wirkungsbeginnes gezwungen war, mich an einen bestimmten Rollenabstand zu halten, und andererseits die Anfangserregbarkeit der Nerven stets oberhalb von 40 cm Rollenabstand lag, sah ich eine Substanz als gerade mit der Entfaltung ihrer Wirkung beginnend an, wenn der Rollenabstand gerade 40 cm betrug. Um Fehler durch Stromschleifen auszuschalten, wurden die Nerven mittels einer Gabel an einer möglichst zentralen Stelle gereizt. Die zu untersuchende Substanz wurde in physiologischer Kaltblüter-Ringerlösung gelöst.

Da bei den starken Verdünnungen die Möglichkeit bestand, daß die Konzentration der Lösung durch eine Aufnahme in den Nerven eine in Betracht kommende Verminderung erfuhr, wurden die Lösungen im Verlauf der Versuche einige Male erneuert. Um Fehler durch Schwankungen der individuellen Empfindlichkeit zu verhüten, wurden in der Regel für jede Konzentration einer Substanz wenigstens 6 Präparate genommen.

Die Versuche wurden in den Monaten Oktober 1933 bis Februar 1934 in einem abgeteilten Raume des Instituts,

in dem es leicht war, die Temperatur stets auf 12–13° C. zu halten, ausgeführt.

Was die Versuchsdauer anbelangt, so betrug sie bei den Grenzkonzentrationen 24 Stunden. Es kann daher die Möglichkeit bestehen, daß der Nerv durch diese lange Versuchsdauer an sich bereits etwas geschädigt wurde. Ich habe eine solche Schädigung durch die Wahl der niederen Temperatur und durch sorgfältige Behandlung des Präparates möglichst auszuschalten versucht. Auch bestätigten mir die Kontrollpräparate, daß dieser Mangel keine größere Bedeutung trägt.

Die Substanzen wurden natürlich in Lösungen untersucht, die chemisch gleichwertig waren, d. h. also, in molekularen Konzentrationen. So wurden verglichen: die 1/100, die 1/200, die 1/300 und die 1/400 molekularen Konzentrationen und zum Schluß noch die grobste festgestellten Grenzkonzentrationen.

In jeder dieser Konzentrationen wurden wenigstens 6 Nervenpräparate geprüft und die Abnahme des Rollenabstandes jedes Präparates in Tabellen festgehalten. Aus den so gegebenen Zahlen wurde dann der Mittelwert gezogen und dieser in Kurvenform aufgezeichnet. So erhielt ich von jeder Konzentration einer Substanz eine Kurve, die dann mit der Kurve der gleichen Konzentration der anderen Substanz verglichen werden konnte.

Als Gradmesser der Wirkungsstärke eines Stoffes dienten 4 verschiedene Faktoren:

1. Die Zeit, in der die Substanz von Anbeginn des Versuches den Nerven gänzlich lähmte. In der graphischen Aufzeichnung ist das der in Stunden ausgedrückte Zeitpunkt, in der die Kurve die Abszisse trifft.
2. Der zeitliche Wirkungsbeginn der Substanz. Nach Anordnung der Versuche und nach dem Vorhergesagten

galt dabei die Einwirkung als begonnen, wenn der Rollenabstand 40 cm betrug.

3. Die Zeitdauer vom Wirkungsbeginn bis zur vollständigen Anaesthesie der Nerven. Das ist die Geschwindigkeit der Abnahme des Rollenabstandes. Dieser Wert drückt sich in der Steilheit der Kurven aus.
4. Die Zahlengröße der Grenzkonzentrationen.

Die Versuchsreihen sind in folgenden Tabellen zusammengestellt.

Vergleich der 1/100 mol. Konzentrationen.

Die Abnahme des Rollenabstandes in Mittelwerten.

(Gewonnen aus 6–12 Präparaten.)

Substanz 1		Substanz 2	
Stunden	Rollenabstand	Stunden	Rollenabstand
7	41	$\frac{1}{2}$	40
8	40	1	37
9	34	2	30
10	26	$2\frac{1}{2}$	22
11	16	3	17
12	10	$3\frac{1}{2}$	6
13	$\frac{1}{2}$	4	1

Substanz 3		Substanz 4	
Stunden	Rollenabstand	Stunden	Rollenabstand
1	40	2	41
$1\frac{1}{2}$	30	3	40
2	27	4	37
3	18	5	28
4	11	6	14
$4\frac{1}{2}$	6	$6\frac{1}{2}$	10
5	1	7	7
		8	$\frac{1}{2}$

Substanz 5		Substanz 6	
Stunden	Rollenabstand	Stunden	Rollenabstand
3	40	2	40
4	34	3	36
5	31	4	32
6	25	6	20
7	20	8	10
8	13	9	2
10	5	$9\frac{1}{2}$	0
11	0		

Vergleich der 1/200 mol. Konzentrationen.
Die Abnahme des Rollenabstandes in Mittelwerten.

Substanz 1		Substanz 2	
Stunden	Rollenabstand	Stunden	Rollenabstand
10	40	2	40
11	37	3	33
12	30	4	27
15	12	5	24
17	5	6	15
18	$\frac{1}{2}$	7	4
		8	0

Substanz 3		Substanz 4	
Stunden	Rollenabstand	Stunden	Rollenabstand
5	40	7	40
7	33	8	28
8	27	9	16
10	20	10	9
13	8	$10\frac{1}{2}$	4
14	5	11	0
15	1		

Substanz 5		Substanz 6	
Stunden	Rollenabstand	Stunden	Rollenabstand
5	40	9	40
8	30	11	26
10	22	12	22
12	15	14	9
14	8	15	3
15	2	16	0
$15\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}$		

Vergleich der 1/300 mol. Konzentrationen.
Die Abnahme des Rollenabstandes in Mittelwerten.

Substanz 1		Substanz 2	
Stunden	Rollenabstand	Stunden	Rollenabstand
14	40	4	40
16	28	5	37
17	22	6	24
18	15	8	10
19	10	9	7
20	5	10	1
21	$\frac{1}{2}$		

Substanz 3		Substanz 4	
Stunden	Rollenabstand	Stunden	Rollenabstand
6	41	8	40
7	40	10	34
8	37	11	28
11	30	12	18
13	24	14	6
20	6	15	0
21	2		

Substanz 5		Substanz 6	
Stunden	Rollenabstand	Stunden	Rollenabstand
7	40	12	40
9	36	14	31
10	28	16	19
12	21	17	13
14	17	18	9
17	9	19	5
18	5	20	0
19	1		

Vergleich der 1/400 mol. Konzentrationen.

Die Abnahme des Rollenabstandes in Mittelwerten.

Substanz 1		Substanz 2	
Stunden	Rollenabstand	Stunden	Rollenabstand
17	40	6	40
18	35	7	36
20	26	8	32
22	13	10	21
23	9	12	14
24	2	15	3
		16	0

Substanz 3		Substanz 4	
Stunden	Rollenabstand	Stunden	Rollenabstand
12	40	9	40
14	25	10	39
15	20	12	31
16	17	16	20
17	12	18	10
17 ^{1/2}	8	20	7
18	2	21	4
		22	1/2

Substanz 5

Stunden	Rollenabstand
15	40
17	33
19	21
20	13
21	7
22	3
23	0

Die Grenzkonzentrationen.

Die Abnahme des Rollenabstandes in Mittelwerten.

Substanz 1 (1/400)		Substanz 2 (1/700)	
Stunden	Rollenabstand	Stunden	Rollenabstand
17	40	14	40
18	35	16	34
20	26	18	25
22	13	20	20
23	9	22	8
24	2	23	5
		24	1

Substanz 3 (1/330)		Substanz 4 (1/500)	
Stunden	Rollenabstand	Stunden	Rollenabstand
10	40	15	40
13	30	17	34
15	23	19	23
17	16	21	18
19	12	22	14
22	5	23	6
23	3	24	1
24	1		

Substanz 5 (1/460)		Substanz 6 (1/430)	
Stunden	Rollenabstand	Stunden	Rollenabstand
9	40	16	40
10	39	17	36
12	33	20	20
16	23	21	13
20	14	22	6
22	6	23	2
23	3	24	1/2
24	1		

Auswertung der Versuchsergebnisse.

Zur besseren Uebersicht sind die Stoffe nach ihren Molekulargewichten geordnet und nummeriert. So hat Stoff 1 das kleinste, Stoff 6 das größte Molekulargewicht. Bei einer Beziehung zwischen Wirkungsstärke und Molekulargewicht müßte die Wirkungsstärke von Substanz 1 bis Substanz 6 abfallen.

Bei Betrachtung des ersten Wirkungsfaktors, der Zeit bis zur Lähmung, ist die aus der Wirkungsstärke aufgestellte Reihenfolge der Substanzen bei der:

1/100 mol. Konz.	2	3	4	6	5	1
1/200 „ „	2	4	5 u. 3	6	1	
1/300 „ „	2	4	5	6	1	3
1/400 „ „	2	4	5	6	1	

In allen Versuchsreihen erweist sich Substanz 2 als die wirksamste, ihr folgt Substanz 4. Am schwächsten wirkt Stoff 1. Die Wirkungsstärke der Substanzen 4, 5 und 6 nimmt in drei Konzentrationen genau nach der Reihe ihrer Molekulargewichte ab.

Diese Beziehung besteht nur bei gröberer Betrachtung. Stellt man die Molekulargewichtsunterschiede den Wirkungsunterschieden gegenüber, so wird die Feststellung einer wirklichen Übereinstimmung sehr fraglich. Auch ist die Stellung der drei Substanzen in der Gesamtreihe nicht den Molekulargewichten entsprechend.

Die Zeit, die bis zum Einsetzen der Wirkung verging, erlaubt die Aufstellung folgender Reihen:

1/100 mol. Konz.	2	3	6	4 u. 5	1
1/200 „ „	2	3 u. 5	4	6	1
1/300 „ „	2	3 u. 5	4	6	1
1/400 „ „	2	5	4	6	1

Wieder zeigt sich hier Stoff 2 als der wirksamste, und Stoff 1 als der schwächste.

Auch hier erlaubt die Reihe keine Antwort auf die gestellte Frage.

Die Zeit vom Wirkungsbeginn bis zur totalen Lähmung ergibt folgende Reihenzusammenstellung:

1/100 mol. Konz.	2	3	1 u. 4	6	5
1/200 „ „	4	2	6	1	3 u. 5
1/300 „ „	2	4 u. 1	6	5	3
1/400 „ „	4	1	6	2	5

Hier lassen sich keinerlei Übereinstimmungen von Wirkungsstärke und Molekulargewichtsgröße feststellen.

Die Zahlenwerte der Grenzkonzentrationen.

Nach Anordnung der Versuche galt als Grenzkonzentration diejenige Verdünnung, die in 24 Stunden den Nerven gerade nicht mehr lähmte. Die Werte sind:

Substanz	1	2	3	4	5	6
Mol. Konz.	1/400	1/700	1/330	1/500	1/460	1/420

Daraus läßt sich die Wirkungsreihe aufstellen:

2 4 5 6 1 3.

Sie zeigt Übereinstimmung mit der Reihe der Lähmungszeiten, da der Unterschied in der Grenzzahl von Stoff 1 und 3 sehr klein ist.

Die Substanzen 4, 5 und 6 folgen sich zwar genau wie in der Molekulargewichtsreihe, aber nicht in dem Abstände, der ihren Molekulargewichts-Unterschieden entspricht.

Die Zeit bis zum Beginn der Wirkung bei den Grenzkonzentrationen erlaubt die Reihenfolge:

5 3 2 4 6 1

Sie zeigt keinerlei Beziehungen zu der Molekulargewichtsreihe.

Diskussion:

Betrachten wir die einzelnen Versuchsserien, so zeigt sich in keinem Falle bei den an sich gut vergleichbaren Carbaminsäureestern eine Übereinstimmung von Wirkungsbeginn, Wirkungsintensität und der Größe des Molekulargewichtes. Allerdings zeigt sich auch, daß die einzelnen Versuchsserien untereinander in der Stellung der einzelnen Substanzen nicht übereinstimmen. Das kann einmal an der teilweise kleinen Differenz in der Größe der Molekulargewichte zwischen zwei Stoffen liegen; andererseits haben die gewählten biologischen Testobjekte Fehlergrenzen, die allein schon solche Unstimmigkeiten verursachen können. Es wäre daraus der Schluß zu ziehen, daß trotz der Differenz von 69 zwischen Substanz 1 und Substanz 6 die zur Verfügung stehende Reihe von Stoffen nicht groß genug ist, um die gestellte Frage noch deutlicher zu beantworten. Vergleicht man damit die Versuche von Köndgen an der Traube'schen Zelle, so liegen unsere Versuche mit ihren Ergebnissen immerhin in derselben Richtung, d. h., die narkotische Wirkung der geprißten Substanzen folgt in bezug auf Intensität und Wirkungsbeginn nicht der Größe des Molekulargewichtes und steht somit nicht im Einklang mit der Anselmino'schen Alkoholreihe.

Zusammenfassung.

Die Untersuchung einer Reihe verwandter Carbaminsäureester, die in ihren Molekulargewichten von 250 bis 319 schwanken, zeigen in bezug auf narkotische Wirkungsintensität und Wirkungsbeginn am Nerv-Muskelspräparat keinen Parallelismus entsprechend der Größe ihrer Molekulargewichte.

Herrn Prof. Dr. Baur spreche ich für die Anregung zu den vorliegenden Untersuchungen und die wertvolle und freundliche Unterstützung bei der Arbeit meinen herzlichsten Dank aus.

Schriftennachweis.

1. **Anselmino**: Pflügers Archiv, 220, 1928.
2. **Collander, R.**: Kolloidchemie 1924, 19, Beiheft.
3. **Brock**: Inaugural-Dissertation, Kiel 1931.
4. **Kock**: Inaugural-Dissertation, Kiel 1931.
5. **Köndgen**: Inaugural-Dissertation, Kiel 1931.
6. **Kockel**: Inaugural-Dissertation, Leipzig 1930.
7. **Gros**: Archiv für experiment. Pathologie und Pharmakol. 1910, Bd. 63, S. 80 und 1912, Bd. 67, S. 126:
Ueber die Narcotica und Lokalanaesthesie.

Lebenslauf.

Ich, Günter Steffen, bin am 13. März 1910 als Sohn des Kaufmanns Otto Steffen und seiner Ehefrau Else, geb. Rüsse, in Weidenau/Sieg geboren.

Nach 4 Grundschuljahren trat ich Ostern 1920 in die Oberrealschule zu Weidenau ein und erwarb dortselbst im Februar 1929 das Zeugnis der Reife.

Vom Sommersemester 1929 bis Sommersemester 1931 widmete ich mich in Marburg dem Studium der Medizin und bestand am 7. August 1931 das ärztliche Vorexamen.

Nach Besuch der Universitäten München, Rostock und Frankfurt-M. kehrte ich im Sommersemester 1933 nach Marburg zurück und bestand am 4. Januar 1935 das ärztliche Staatsexamen.

Meine akademischen Lehrer waren:

in Marburg: Alverdes, Baur, Boeminghaus, Clausen, Dittler, Freudenberg, Geßner, Göppert, Grueter, Grüneisen, Hildebrand, Kehrer, Klapp, Klewitz, Kretschmer, Kutscher, Meerwein, Naujoks, Pfannenstiel, Ruete, Schwenkenbecher, Uffenorde, Verfé.

in München: Boehm, Döderlein, Lexer, v. Müller, Polano, v. Zumbusch.

in Rostock: Fischer, v. Gaza, Curschmann, Sarvey.

in Frankfurt: Fischer, Fischer-Wasels, Neisser, Schmieden, Schnaudigel, Volhard, Voß.

